Π

# PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

08-245882

(43)Date of publication of application: 24.09.1996

(51)Int.CI.

COBL 83/04 COBC 19/25

(21)Application number: 07-048014

(71)Applicant: SHIN ETSU CHEM CO LTD

(22)Date of filing:

08.03.1995

(72)Inventor: IGUCHI YOSHINORI

KUWATA SATOSHI

## (54) WATER-BASE SILICONE COMPOSITION

#### (57) Abstract:

PURPOSE: To obtain a water-base silicone compsn. excellent in the adhesion to a substrate, abrasion resistance, and surface smoothness and useful for coating the surface of a rubber article by mixing specific water-base emulsions.

water-base emulsions. CONSTITUTION: This compsn. is prepd. by mixing 10–90wt.% water-base emulsion of a linear organopolysiloxane represented by formula I (wherein R1 is a hydrocarbon group; and R2 is a hydroxyl, alkoxy, or hydrocarbon group) and having a viscosity of 10,000–20,000,000 cP at 25° C, 1–50wt.% water-base emulsion of a condensed hydrolyzate of an epoxidized dialkoxysilane represented by formula II (wherein R3 is an epoxidized org. group; and R4 and R5 are each a hydrocarbon group) and/or a condensed cohydrolyzate of dialkoxysilanes represented by formulas II and III (wherein R6 to R8 are each a hydrocarbon group), 0.5–40wt.% water-base emulsion of a condensed hydrolyzate of an aminoalkylated dialkoxysilane represented by

in the second se

R' B'SI (OR').

Ro Bro k (CHr.), NRTo (CH.), 7, Si Ro C (OR. o),

RIARIT SI CORIA )2

formula IV (wherein R9 to R11 are each H or a hydrocarbon group; and R12 and R13 are each a hydrocarbon group) and/or a condensed cohydrolyzate of dialkoxysilanes represented by formulas IV and V (wherein R14 to R16 are each a hydrocarbon group), and 0.1-70wt.% waterbase emulsion of a particulate silicone rubber.

#### LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

25.02.1998

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration] [Date of final disposal for application]

[Patent number]

3112803

[Date of registration]

22.09.2000

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]
[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]
[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

## (12) 公開特許公報(A)

## (11)特許出願公開番号

## 特開平8-245882

技術表示箇所

(43)公開日 平成8年(1996)9月24日

(51) Int.Cl.\*

識別記号

FΙ

C08L 83/04 C08C 19/25 LRR

7442-4 J

庁内整理番号

CO8L 83/04 C08C 19/25 LRR

審査請求 未請求 請求項の数2 OL (全 10 頁)

(21)出願番号

特願平7-48014

(22) 出願日

平成7年(1995) 3月8日

(71)出願人 000002060

**伺越化学工業株式会社** 

東京都千代田区大手町二丁目6番1号

(72) 発明者 井口 良範

群岛県碓氷郡松井田町大字人見1番地10 信越化学工業株式会社シリコーン電子材料

技術研究所内

(72)発明者 桑田 敏

群馬県碓氷郡松井田町大字人見1番地10 **信越化学工業株式会社シリコーン電子材料** 

技術研究所内

(74)代理人 弁理士 山本 亮一 (外1名)

## (54) 【発明の名称】 水性シリコーン組成物

#### (57)【要約】

#### (修正有)

【目的】 ゴム物品表面に優れた耐摩耗性と表面平滑性 を与えることから自動車用ウエザーストリップゴム、シ ールゴム、ゴムホースなどの表面コーティング剤として 有用とされる水性シリコーン組成物の提供。

【構成】 本発明は水性シリコーンゴム組成物は第1成 分としての一般式(1)

【化6】

$$R^{*} = \begin{cases} R^{1} \\ S_{1} - O \end{cases} \qquad \begin{cases} R^{1} \\ S_{1} - R^{*} \end{cases} \qquad (1)$$

(ととにR1は炭素数1~20の1 価炭化水素基、R1は水酸 基、炭素数1~6のアルコキシ基、または炭素数1~20 の1価炭化水素基、nは 100~10,000) で示される線状 オルガノポリシロキサンの水性乳濁液、第2成分として のエポキシ基含有ジアルコキシシランの加水分解縮合物 あるいは共加水分解物の水性乳濁液、第3成分としての アミノアルキル基含有ジアルコキシシランの加水分解縮 合物あるいは共加水分解物、第4成分としてのシリコー ンゴム粒状物の水性乳濁液、の4成分を所定の配合比で 混合してなることを特徴とするものである。

【特許請求の範囲】

\* (化1)

【請求項1】1)第1成分としての下記構造式(1)

$$R^{2} = \begin{cases} R^{1} \\ \vdots \\ R^{1} = 0 \end{cases} \xrightarrow{R^{1}} R^{2} = R^{2} = \dots$$
 (1)

(ことにR<sup>1</sup> は1種または2種以上の炭素数1~20の1 価炭化水素基、R<sup>2</sup> は水酸基、炭素数1~6のアルコキ シ基、または炭素数 1 ~20の 1 価炭化水素基、n は 100 ~10,000の数) で示される、25℃における粘度が10,000 ~20,000,000cpである線状オルガノポリシロキサンの水 性乳濁液、

- 2) 第2成分としての一般式R'SiR'(OR')。(CCにR' はエポキシ基含有の炭素数5~20の1価の有機基、R \* 、R\* は炭素数1~6のエポキシ基を含有しない1価 炭化水素基)で示されるエポキシ基含有のジアルコキシ シランの加水分解縮合物および/または前記エポキシ基 含有のジアルコキシシランと一般式R'R'Si(OR'),(CC にR<sup>6</sup>、R<sup>7</sup>、R<sup>6</sup> は炭素数1~6のエポキシ基を含有 しない 1 価炭化水素基)で示されるジアルコキシシラン との共加水分解縮合物の水性乳濁液、
- 3) 第3成分としての一般式 R<sup>9</sup> R<sup>10</sup> N(CH<sub>6</sub>)。[NR<sup>11</sup> (C H.)。]、SiR<sup>12</sup> (OR<sup>13</sup>)。 (ここにR<sup>3</sup>、R<sup>19</sup>、R<sup>11</sup>は各々水 素原子または炭素数 1 ∼ 6 のアミノ基を含有しない 1 価 炭化水素基、R<sup>11</sup>、R<sup>11</sup>は各々炭素数1~6のアミノ基 を含有しない 1 価炭化水素基、a、b、cは l ≦ a ≦ 6、1≤b≤6、0≤c≤3)で示されるアミノアルキ ル基含有のジアルコキシシランの加水分解縮合物および 30 /または前記アミノアルキル基含有のジアルコキシシラ ンと一般式 R<sup>11</sup>R<sup>15</sup>Si(OR<sup>16</sup>), (CCにR<sup>11</sup>、R<sup>11</sup>、R<sup>16</sup> は炭素数1~6のアミノ基を含有しない1価炭化水素 基) で示されるジアルコキシシランとの共加水分解縮合 物、
- 4) 第4成分としてのシリコーンゴム粒状物の水性乳濁 液、の4成分を混合してなり、第1成分のオルガノポリ シロキサン、第2成分のジアルコキシシランの加水分解 縮合物、第3成分のジアルコキシシランの加水分解縮合 物、第4成分のシリコーンゴム粒状物を各成分の有効成 40 分とすると、第1~第4成分の有効成分重量が第1成分 /第2成分/第3成分/第4成分=10~90重量%/1~%

※ 50重量%/ 0.5~40重量%/1~70重量%であることを 特徴とする水性シリコーン組成物。

【請求項2】 第1成分としてのオルガノボリシロキサ ンの水性乳濁液が乳化重合法により得られたものである 請求項1に記載した水性シリコーン組成物。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は水性シリコーン組成物、 特には下地との密着性、耐摩耗性、表面平滑性に優れた ゴム物品の表面コーティング用に有用とされる水性シリ コーン組成物に関するものである。

[0002]

20

【従来の技術】従来、各種ゴム材料の表面に耐摩耗性を 付与するためには、シリコーン樹脂組成物で表面処理す る方法が提案されている。例えばエポキシ基含有ポリオ ルガノシロキサンとアミノ基含有シランおよび/または シロキサンから成る組成物で表面処理する方法(特公昭 60-50226号公報参照)、更に、水酸基含有ポリオルガノ シロキサンとジオルガノハイドロジェンポリシロキサン を加えた組成物で表面処理する方法(特公昭54-43023号 公報、特公昭56-47864号公報参照)が知られている。

[0003] 【発明が解決しようとする課題】しかし、この公知の方 法ではこのシリコーン組成物の下地の密着性、耐摩耗 性、表面平滑性が充分なものとは云えず、これはまた溶 剤希釈型の処理剤であるために、環境への影響および安 全性に問題があり、との解決が求められている。

[0004]

【課題を解決するための手段】本発明はこのような不 利、問題点を解決した水性シリコーン組成物に関するも のであり、これは1)第1成分としての下記構造式

(1) [(£2)

$$R^{2} = \begin{cases} R^{1} \\ \vdots \\ S^{1} = 0 \end{cases} \qquad \begin{cases} R^{1} \\ \vdots \\ R^{1} \end{cases} \qquad \qquad (1)$$

(ここにR<sup>1</sup> は1種または2種以上の炭素数1~20の1 価炭化水素基、R は水酸基、炭素数 1 ~ 6 のアルコキ 50 ~10,000の数)で示される、25℃における粘度が10,000

シ基、または炭素数 1 ~20の 1 価炭化水素基、 n は 100

~20,000,000cpである線状オルガノボリシロキサンの水 性乳濁液、2) 第2成分としての一般式R'SiR'(OR') 』(ここにR<sup>1</sup> はエポキシ基含有の炭素数5~20の1価 の有機基、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup> は炭素数 1 ~ 6 のエポキシ基を含 有しない 1 価炭化水素基)で示されるエポキシ基含有の ジアルコキシシランの加水分解縮合物および/または前 記ェポキシ基含有のジアルコキシシランと一般式R\* S1R' (OR'), (CCにR'、R'、R'は炭素数1~6のエボ キシ基を含有しない 1 価炭化水素基)で示されるジアル コキシシランとの共加水分解縮合物の水性乳濁液、3) 第3成分としての一般式R³R¹°N(Cト。)。[NR¹¹(Cト。)。]。SiR ''(OR'')。 (ととにR'、R'°、R''は各々水素原子ま たは炭素数1~6のアミノ基を含有しない1価炭化水素 基、R''、R''は各々炭素数1~6のアミノ基を含有し ない1価炭化水素基、a、b、cは1≦a≦6、1≦b ≦6、0≦c≦3)で示されるアミノアルキル基含有の ジアルコキシシランの加水分解縮合物および/または前 記アミノアルキル基含有のジアルコキシシランと一般式 R<sup>1</sup> \*R<sup>1</sup> 'Si(OR<sup>1</sup> \*)。(ことにR<sup>1</sup> \*、R<sup>1</sup> \*、R<sup>1</sup> \*は炭素数1 ~6のアミノ基を含有しない1価炭化水素基)で示され るシアルコキシシランとの共加水分解縮合物、4)第4 成分としてのシリコーンゴム粒状物の水性乳濁液、の4 成分を混合してなり、第1成分のオルガノポリシロキサ ン、第2成分のジアルコキシシランの加水分解縮合物、 第3成分のジアルコキシシランの加水分解縮合物、第4 成分のシリコーンゴム粒状物を各成分の有効成分とする と、第1~第4成分の有効成分重量が第1成分/第2成 分/第3成分/第4成分=10~90重量%/l~50重量% / 0.5~40重量%/1~70重量%であることを特徴とす るものである。

[0005] すなわち、本発明者らは特に下地との密着\*

20

で示されR<sup>1</sup> はメチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基、ペンチル基、ヘキシル基、ヘブチル基、オクチル基、ノニル基、ドデシル基、テトラデシル基、ヘキサデシル基等のアルキル基、ピニル基、アリル基等のアルケニル基、フェニル基、トリル基等のアリール基、シクロヘキシル基等のシクロアルキル基などの炭素類が1~20の1 価炭化水素基、あるいはこれらの基の炭素原子に結合した水素原子の一部または全部をハロゲン原子あるいはエポキシ基、カルボキシル基、アミノ基などを含有する有機基で置換された1 価炭化水素基などが例示されるもので、特にはメチル基が好ましいものとされるものであり、R<sup>1</sup>は水酸基、またはメトキシ基、エトキシ基、ブロポキシ基、ブタノキシ基、ペント

\*性、耐摩耗性、表面平滑性の優れたゴム物品の表面コー ティング用に有用とされる水性シリコーン組成物を開発 すべく種々検討した結果、第1成分としての上記した一 般式(1 )で示される線状オルガノポリシロキサンの水 性乳濁液に、第2成分としての上記したエポキシ基含有 ジアルコキシシランの加水分解縮合物、あるいはエポキ シ基を含有しないジアルコキシシランとの共加水分解縮 合物の水性乳濁液と、第3成分としての上記したアミノ アルキル基含有ジアルコキシシランの加水分解縮合物、 あるいはアミノアルキル基を含有しないジアルコキシシ ランとの共加水分解縮合物、および第4成分としてのシ リコーンゴム粒状物の水性乳濁液を混合し、との混合物 中における第1~第4成分の有効重量成分を上記した特 定範囲とすれば、この水性シリコーン組成物がゴム物品 の表面コーティング用として有用なものになることを見 出して本発明を完成した。

#### [0006]

【作用】本発明の水性シリコーン組成物は上記したように、第1成分としての一般式(1)で示される線状オルガノボリシロキサンの水性乳濁液に、第2成分としてのエボキン基含有ジアルコキシシランの加水分解縮合物、あるいはエボキシ基を含有しないジアルコキシシランとの共加水分解縮合物の水性乳濁液、第3成分としてのアミノアルキル基含有ジアルコキシシランの加水分解縮合物、あるいはアミノアルキル基を含有しないジアルコキシシランとの共加水分解縮合物および第4成分としてのシリコーンゴム粒状物の水性乳濁液を混合してなるものである。

【0007】この第1成分としての線状オルガノポリシロキサンの水性乳濁液は、構造式

[{£3}

キシ基、ヘキソキシ基などの炭素数1~6のアルコキシ基、あるいはR<sup>1</sup> と同様の炭素数1~20の1価炭化水素基とされるもので、特には水酸基、メトキシ基が好ましいとされるものである。

【0008】 このオルガノポリシロキサンは25℃における粘度が10,000cpより低いと耐摩耗性に劣るものとなるし、20,000,000cpより高いと均一なコーティング皮膜を得ることが難しくなるので、粘度が10,000~20,000,000cpのものとする必要があるが、これは好ましくは 100,000~10,000,000cpのものとすることがよい。このようなオルガノポリシロキサンの水性乳濁液の製造は、粘度が10,000~20,000,000cpの線状オルガノポリシロキサンに乳化剤を加えて乳化することにより製造することができ

るが、粘度が 100,000cp以上の場合には安定な乳濁液を得ることが難しいので、これは乳化重合により製造することがよい。

【0009】なお、この乳化重合による水性乳濁液の製造は、前記した構造式(1)で示されるシロキサン単位として [R¹, Si0]。(d=3~7)で示されるシクロポリシロキサン、または式ピ'O-[R¹, Si0]。-k²'(ここにR''は水素原子またはメチル基、エチル基、プロビル基、ブチル基、ヘキシル基などの炭素数1~6のアルキル基、eは1~1,000)で示されるジオルガノシランまたはジロボルガノポリシロキサンを、乳化剤を用いて水中に乳化分散させたのち、ここに触媒を添加し重合反応を行なわせ、重合後触媒を不活化させれば容易に得ることができる。

【0010】この乳化重合に使用する乳化剤は特には制限はなく、これには例えば第4級アンモニウム塩、アルキルアミン塩等の陽イオン系乳化剤、アルキルベタイン等の両性イオン系乳化剤、ボリオキシエチレンアルキルエーテル、ポリオキシエチレンアルキルフェニルエーテル、ソルビタン脂肪酸エステル、グリセリン脂肪酸エステル等の非イオン系乳化剤、有機スルホン酸、アルキル硫酸エステル等の酸性降イオン系乳化剤などが挙げられるが、これにはこれらの中の1種または2種以上を使用することができる。

【0011】また、この触媒としては、陽イオン系乳化 剤、両性イオン系乳化剤、非イオン系乳化剤を使用した 場合には、水酸化カリウム、水酸化ナトリウム、水酸化 リチウム、ナトリウムメチラート、アンモニア、テトラ メチルアンモニウムハイドロキサイド、トリエチルアミ ン、トリエタノールアミンなどのアルカリ化合物が例示 30 されるが、有機スルホン酸、アルキル硫酸エステル等の 酸性陰イオン系乳化剤は触媒としても作用するものであ る。なお、この触媒の不活性化には、アルカリ化合物の 場合、酢酸、リン酸、塩酸、クエン酸などの酸で中和す る方法が挙げられる。酸性陰イオン系乳化剤を触媒とし て使用した場合は、水酸化カリウム、水酸化ナトリウ ム、水酸化リチウム、ナトリウムメチラート、アンモニ ア、テトラメチルアンモニウムハイドロキサイド、トリ エチルアミン、トリエタノールアミンなどのアルカリ化 合物で中和する方法が挙げられる。

【0012】とのようにして製造された線状オルガノボリシロキサンの水性乳濁液は、本願発明の水性シリコーン組成物の第1成分とされるものであるが、この第1成分の水性シリコーン組成物中における有効成分濃度はそれが10重量%未満ではこれを配合するときの配合量を多くしなければならないので不経済となるし、70重量%より多いとこの第1成分の粘度が高くなって取り扱いが困難となるので、これは10~70重量%の範囲とすればよい。

【0013】との水性シリコーン組成物を構成する第2

成分としてのエポキシ基含有ジアルコキシシランの加水 分解縮合物あるいは共加水分解縮合物の水性乳濁液は、 一般式(2)

 $R^{1}SiR^{4}(OR^{5})$ ; ... (2)

で示されるエポキシ基含有ジアルコキシシランの加水分解縮合物および/またはこのエポキシ基含有ジアルコキシシランと一般式(3)

 $R^6R^7Si(OR^6)$ , ... (3)

で示されるエポキシ基を含まないジアルコキシシランと の共加水分解縮合物の水性乳濁液とされる。

【0014】式(2)におけるR<sup>1</sup>はβ-グリシドキシエチル、アーグリシドキシブロビル、β-(3,4-エポキシシクロヘキシル)エチル、アー(3,4-エポキシシクロヘキシル)プロビルなどで例示されるエポキシ基含有の炭素数5~20の1価の有機基、R<sup>1</sup>、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>3</sup>はメチル基、エチル基、プロビル基、ブチル基、ヘキシル基等のアルキル基;シクロペンチル基、シクロヘキシル基等のシクロアルキル基;フェニル基;トリフロロブロビル基等のハロゲノアルキル基などで例示される炭素数1~6の非置換または置換のエポキシ基を含有しない1価炭化水素基で、特にはメチル基、エチル基であることが好ましいものである。

【0015】とのエポキシ基含有のジアルコキシシランとしてはβーグリシドキシエチルメチルジメトキシシラン、βーグリシドキシエチルメチルジエトキシシラン、アーグリシドキシブロピルメチルジメトキシシラン、βーグリシドキシブロピルメチルジェトキシシラン、βー(3、4ーエポキシシクロヘキシル)エチルメチルジェトシキシランなどが代表的なションに酸性水溶液を添加するという公知の方法で行えばよく、これによれば脱アルコール縮合反応は容易に進行するので、その後酸を中和して生成したアルコールを留去すればよい。得られた加水分解縮合物の末端のアルコキシ基または水酸基はトリメチルシリル化を行うことにより、トリメチルシリル基としてもよい。

【0016】また、このエポキシ基含有のジアルコキシシランと共加水分解を行うエポキシ基を含有しないジアルコキシシランとしては、ジメチルジメトキシシラン、ジメチルジエトキシシラン、ジエチルジエトキシシランなどが例示されるが、その共加水分解はエポキシ基含有のジアルコキシシランと混合後、前述と同様の方法で行えばよい。好ましくはエポキシ基含有のジアルコキシシランの配合量は全シラン中50モル%以上とすればよい。これらの加水分解縮合物はこれを界面活性剤を用いて水中に乳化分散させれば水性乳濁液とすることができる。この乳化に使用する界面活性剤には特に制限はないが、これにはポリオキシエチレンアルキルフ

ェニルエーテル、ソルビタン脂肪酸エステル、グリセリン脂肪酸エステルなどの非イオン性の界面活性剤を使用することが好ましく、これらの1種または2種以上を使用すればよい。なお、この水性乳濁液中のジアルコキシシランの加水分解縮合物を有効成分とすると、有効成分 歳度はこれが1重量%未満ではこれを配合するときの配合重を多くしなければならないので不経済であるし、これを70重量%より大きくするとこの第2成分の粘度が高くなって取り扱いが困難となるので、これは1~70重量%の範囲とすればよいが、この好ましい範囲は10~50重 10 量%とされる。

【0017】本発明の水性シリコーン組成物を構成する 第3成分としてのアミノアルキル基含有シアルコキシシ ランの加水分解縮合物あるいは共加水分解縮合物は、一 般式(4)

R<sup>®</sup> R<sup>®</sup> N(CH<sub>2</sub>), [NR<sup>®</sup> (CH<sub>2</sub>), ], SiR<sup>®</sup> (OR<sup>®</sup>), … (4) で示されるアミノアルキル基含有のジアルコキシシラン の加水分解縮合物および/またはこのアミノアルキル基 含有ジアルコキシシランと一般式(5)

 $R^{1} R^{1} Si(OR^{1})$  ... (5)

で示されるアミノアルキル基を含有しないジアルコキシ シランとの共加水分解縮合物である。

【0018】 CのR\*、R\*\*、R\*\*は各々水素原子また はメチル基、エチル基、プロビル基、ブチル基、ヘキシ ...ル基等のアルキル基;シクロペンチル基、シクロヘキシ ル基等のシクロアルキル基・フェニル基:トリフロロブ ロビル基などのハロゲノアルキル基などから選択される 非置換またはハロゲン置換の炭素数1~6のアミノ基を 含有しない 1 価炭化水素基が挙げられるが、水素原子が 90モル%以上で、炭化水素基が10モル%以下が好まし い。R<sup>11</sup>、R<sup>11</sup>、R<sup>14</sup>、R<sup>11</sup>、R<sup>18</sup>にはR<sup>8</sup>、R<sup>10</sup>、R \*\*と同様の炭素数1~6の非置換またはハロゲン置換の アミノ基を含有しない 1 価炭化水素基が挙げられるが、 特にはメチル基、エチル基であることが好ましい。a、 b、cについては、a、bが0のものはSi-N結合が 加水分解を受けて目的とする加水分解縮合物が得られ ず、6より大きいと第3成分の特性効果としての繊維表 面への密着性向上効果が低下するので $1 \le a \le 6$ 、 $1 \le$ b≦6、好ましくはa、bは2または3とされるもの で、cは3より大きいものが工業的に合成が困難となる 40 **ことから0≦c≦3とされるものである。** 

【0019】 Cのアミノアルキル基含有のジアルコキシシランとしては r - (N - β - アミノエチル) アミノブロビルメチルジメトキシシラン、 r - (N - β - アミノエチル) アミノブロビルメチルジエトキシシラン、 r - アミノブロビルメチルジメトキシシラン、 r - アミノブロビルメチルジメトキシシランなどが代表的なものとして挙げられる。 これらシランの加水分解は公知の方法に従えばよく、これらのシランはこれに水を添加すると脱アルコール縮合反応が容易に進行するので、その

後、生成したアルコールを留去すればよい。得られた加 水分解縮合物の末端のアルコキシ基または水酸基はトリ メチルシリル化を行うことにより、トリメチルシリル基 としてもよい。

【0020】また、このアミノアルキル基含有のジアル コキシシランと共加水分解を行うアミノアルキル基を含 有しないジアルコキシシランとしては、ジメチルジメト キシシラン、ジメチルジエトキシシラン、ジエチルジメ トキシシラン、ジエチルジエトキシシランなどが例示さ れるが、その共加水分解はアミノアルキル基含有のジア ルコキシシランと混合後、前述と同様の方法で行えばよ い。好ましくはアミノアルキル基含有のジアルコキシシ ランの配合量は全シラン中50モル%以上とすればよい。 これらのジアルコキシシランの加水分解物は水と混合す ると水に容易に溶解あるいは分散して均一な水溶液又は 水性分散液となるが、この第3成分の水性分散液の均一 性を改良するために、これにギ酸、酢酸、プロピオン 酸、マロン酸、マレイン酸、サルチル酸などの有機酸、 塩酸、リン酸、硫酸などの無機酸を添加することは好ま 20 しい方法とされる。

【0021】つぎに本発明の水性シリコーン組成物を構 成する第4成分はシリコーンゴム粒状物の水性乳濁液と されるが、このシリコーンゴム粒状物はその平均粒径が 0.1µm未満では摺動性が悪くなり、平均粒径が 100µ mより大きいと耐摩耗性が悪くなるので、平均粒径が 0.1~ 100μmの範囲のもの、好ましくは1~20μmの ものとされる。このシリコーン粒状物を界面活性剤を用 いて水中に乳化分散させてシリコーン粒状物の水性分散 液としてもよいが、特には硬化性シリコーンを界面活性 剤を用いて水中に分散させた後、硬化させ、シリコーン ゴム粒状物の水性乳濁液とすることが好ましい。この硬 化性シリコーンの硬化は付加反応、縮合反応による硬 化、紫外線硬化、などのいずれであってもよいし、との 硬化性シリコーンは硬化によりゴム弾性を有する固型物 になるものであれば、けい素原子に結合している有機 基、分子構造、分子量などは任意とされる。

【0022】との硬化が付加反応で行なわれる場合、とれは1分子中にけい素原子に結合しているアルケニル基を少なくとも2個有するオルガノポリシロキザンと、1分子中にけい素原子に結合している水素原子を少なくとも2個有するオルガノハイドロジェンポリシロキサンとを、界面活性剤を用いて水中に乳化分散させたのち、白金系触媒を用いて付加反応させるものとすればよい。なお、この水性乳濁液中のシリコーンゴム粒状物を有効成分とすると、この有効成分濃度はそれが1重量%未満では配合するときの配合量を多くする必要があるために不経済となり、70重量%より大きくするとこの粘度が高くなって取り扱いが困難となるので、1~70重量%の範囲、好ましくは10~60重量%の範囲とすることがよい。50 なお、シリコーンゴム粒状物には、予め硬化性シリコー

ンに配合しておくことにより、その粒子中にオイル、シ ラン、有機系粉末、無機系粉末などを含有させることが できる。

【0023】この上記した第1~第4成分は使用に先立 って混合されるが、第1成分の線伏オルガノポリシロキ サン、第2成分のエポキシ基含有ジアルコキシシランの 加水分解縮合物あるいは共加水分解縮合物、第3成分の アミノ基含有ジアルコキシシランの加水分解縮合物ある いは共加水分解縮合物、第4成分のシリコーンゴム粒状 物を各成分の有効成分とすると、第1成分の有効成分量 10 が10重量%未満では耐摩耗性の乏しいものとなるし、90 重量%より多くなるとゴム表面への密着性低下して耐摩 耗性が乏しいものとなり、第2成分の有効成分量が1重 量%未満ではゴム表面への密着性および皮膜の硬化性が 低下し、50重量%より多くなると耐摩耗性の乏しいもの となる。また、この第3成分についてはこの有効成分量 が 0.5%未満ではゴム表面への密着性と皮膜の硬化性が 低下し、40重量%より多くなると耐摩耗性の乏しいもの となり、第4成分についてはその有効性成分量が1重量。 %未満では表面平滑性の低いものとなり、70重量%より 多くなると耐摩耗性の乏しいものとなるので、これらの 配合量は有効成分量が第1成分/第2成分/第3成分/ 第4成分=10~90重量%/1~50重量%/0.5~40重量 %/1~70重量%の範囲、より好ましくは第1成分/第 2成分/第3成分/第4成分=30~80重量%/5~40重 重%/1 ~30重量%/5 ~50重量%のものとすることが よい。さらに好ましくは40~70重量%/10~30重量%/ 3~20重量%/10~30重量%のものとすることがよい。 【0024】なお、この第1~第4成分の混合は従来公 知のパドル型、錨型などの撹拌翼を備えた混合撹拌機を 30 用いて行えばよいが、この混合液中における有効成分の **濃度はこれが1重量%未満ではゴム物品へのコーティン** グ皮膜が薄いものとなって耐摩耗性の乏しいものとなる し、50重量%より多いものとすると水性乳濁液の安定性 が低下するので、1~50重量%の範囲とすることがよい が、これは好ましくは10~30重量%とすることがよく、 必要に応じて水で希釈することが好ましい。

【0025】この第1~第4成分からなる水性シリコーン組成物は下地との密着性、耐摩耗性、表面平滑性の優れたゴム物品の表面コーティング用に有用とされるが、40この水性シリコーン組成物により表面コーティングされるゴム材料としては、天然ゴム、EPDM、SBR、クロコブレンゴム、イソブレンーイソブチレンゴム、ニトリルゴムなどが挙げられ、これらゴム材料からなるゴム物品の形態はスポンジ状、ソリッド状などのいずれでもよい。ゴム物品への表面コーティング方法としては、前記第1成分~第4成分の混合液をハケ塗り、スプレーコート、ロールコート、ディップコート、ナイフコートなどの方法により塗布した後、室温あるいは加温乾燥により皮膜の硬化を行えばよく、この際の硬化皮膜の膜厚は50

0.1~10μmの範囲、好ましくは 0.5~5μmとすることがよく、このように処理されたゴム物品はその表面が耐摩耗性、表面平滑性の優れたものとなるので、自動車用ウエザーストリップ材料、Oーリング、ガスケット、各種パッキンなどのシール材料、ゴムホース材料として有用とされる。

10

【0026】なお、この表面コーティングにおいて皮膜の硬化を促進させるために、この組成物中にジブチルすずジラウレート、ジブチルすずジアセテート、オクチル酸すず、オクチル酸鉄、オクチル酸亜鉛などの有機酸金属塩を配合すること、さらに本発明の効果を損なわない範囲内において、必要に応じてカーボンブラック、フッ素樹脂粉末、メラミン樹脂粉末、アクリル樹脂粉末、ポリカーボネート樹脂粉末、シリコーン樹脂粉末、ナイロン樹脂粉末、グラファイト粉末、各種有機あるいは無機顔料、パラフィンワックス、ポリエチレンワックス、シリコーンオイルなどを前記組成物に配合することは任意とされる。

[0027]

【実施例】つぎに本発明で使用される水性シリコーン組成物を構成する第1〜第4成分の調製例および実施例、比較例をあげるが、例中における粘度は25℃における測定値を示したものであり、例中におけるゴム物品表面の耐摩耗性、表面平滑性の評価方法はつぎの方法による測定結果に基づくものである。

【0028】(耐摩耗性の評価) EPDM製スポンジゴム (10mm×150mm、厚さ2mm、硬度(JISA) 36、比重0.63)を図1に示した耐摩耗性試験装置の紙やすりAA80番で表面研磨ガラスセル(線接触、線幅5mm)を用い、スラスト荷重350gをかけて、摩擦速度:60往復/分、摩擦ストローク:70mmの条件で往復摩擦したときに、ゴム表面が削れるまでの摩擦回数を測定する。

(表面平滑性の評価)上記と同様の EPDM製スポンシゴム (10mm×150mm、厚さ2mm、硬度(JISA) 36、比重0.63) の2個を銅板 (50mm×50mm) に図2に示したように貼りつけ、これを図3に示した動摩擦係数測定装置を用いて荷重1kgをかけて、引張速度100mm/分の条件でガラス板との間の動摩擦係数を測定した。

【0029】(調製例1…第1成分-1の調製)オクタメチルシクロテトラシロキサン245gを容量1リットルのガラスピーカーに仕込み、10%のラウリル硫酸ナトリウム水溶液 35gと10%ドデシルベンゼンスルホン酸水溶液35gを加えてホモミキサーを用いて6,000rpmで撹拌したところ、W/O型からO/W型に転相が起り、増粘が認められたが、さらに10分間撹拌を継続した。ついで2,000rpmで撹拌を行ないながら水376gを加え、300kg/cm<sup>2</sup>の高圧ホモジナイザーに通したところ、安定なO/W型エマルジョンが得られた。

【0030】つぎに、とのエマルジョンを撹拌装置、温度計、還流冷却器を備えた容量1リットルのガラスフラ

11

スコに移し、50°Cで12時間反応させたのち、25°Cで24時間熱成してから10%炭酸ナトリウム水溶液9gを添加し、pH 6.8に中和したところ、線状オルガノボリシロキサンを35%含有する均一な白濁状の外観を呈する水性乳濁液(第1成分の1)が得られた。この水性乳濁液の1部にイソプロピルアルコールを加えてエマルジョンを破壊したのち、シロキサンを抽出し、105°Cに設定した熱風循環恒温槽内で30分間乾燥し、粘度を測定したところ、これは1,070,000cSを示した。

【0031】(調製例2…第1成分-2の調製)オクタメチルシクロテトラシロキサン294gとヘキサメチルジシロキサン0.3gを容量1リットルのガラスピーカーに仕込み、ホモミキサーを用いて2,000rpmで撹拌混合し、10%ラウリル硫酸ナトリウム水溶液35gと10%ドデシルベンゼンスルホン酸水溶液35gを加えて6,000rpmで撹拌したところ、W/O型からO/W型に転相が起り、増粘が認められたが、さらに10分間撹拌を継続した。ついて2,000rpmで撹拌を行ないながら水327gを加え、300kg/cm の高圧ホモジナイザーに通したところ、安定なO/W型エマルジョンが得られた。

【0032】つぎに、とのエマルジョンを撹拌装置、温度計、還流冷却器を備えた容量1リットルのガラスフラスコに移し、50°Cで12時間反応させたのち、25°Cで24時間熱成してから10%炭酸ナトリウム水溶液9gを添加し、pH 6.9に中和したところ、線状オルガノポリシロキサンを42%含有する均一な白濁状の外観を呈する水性乳濁液(第1成分の2)が得られた。この水性乳濁液の1部にイソプロピルアルコールを加えてエマルジョンを破壊したのち、シロキサンを抽出し、105°Cに設定した熱風循環恒温槽内で30分間乾燥して粘度を測定したところ、これは120,000cSを示した。

【0033】(調製例3…第1成分-3の調製) オクタメチルシクロテトラシロキサン210gとヘキサメチルジシロキサン1.5gを容量1リットルのガラスピーカーに仕込み、ホモミキサーを用いて2,000rpmで撹拌混合し、10%ラウリル硫酸ナトリウム水溶液 35gと10%ドデシルベンゼンスルホン酸水溶液 35gを加えて6,000rpmで撹拌したところ、W/O型からO/W型に転相が起こり、増粘が認められたが、さらに10分間撹拌を機続した。ついて2,000rpmで撹拌を行ないながら水410gを加え、300kg/cmの高圧ホモジナイザーに通したところ、安定なO/W型エマルジョンが得られた。

【0034】つぎに、このエマルジョンを撹拌装置、温度計、還流冷却器を備えた容量1リットルのガラスフラスコに移し、50°Cで12時間反応させたのち、25°Cで24時間熱成してから10%炭酸ナトリウム水溶液9gを添加し、pH 6.8に中和したところ、線状オルガノポリシロキサンを30%含有する均一な白濁状な外観を呈する水性乳濁液(第1成分の3)が得られた。この水性乳濁液の1

部にイソプロビルアルコールを加えてエマルジョンを破壊したのち、シロキサンを抽出し、 105°Cに設定した熱風循環恒温槽内で30分間乾燥し、その粘度を測定したととる、これは 1,200cSという値を示した。

12

【0035】(調製例4…第2成分-1の調製)塩酸 (浪度35%) 2 q 、脱イオン水190gを撹拌装置、滴下装 置、温度計、還流冷却器を付けた容量1リットルのガラ スフラスコに仕込み、50℃で撹拌下にァーグリシドキシ プロビルメチルジエトキシシラン270gを3時間に渉って 滴下し、滴下終了後プロビレンオキサイドで中和し、昇 温しながら反応系を減圧して生成したエタノールを留去 し、 100℃で30分間減圧操作を続けたのち、冷却すると 共に常圧にもどしたところ、加水分解縮合物が得られ た。ついで、との加水分解縮合物315g、ポリオキシエチ レン(付加モル数=85モル)ノニルフェニルエーテル 3 Og、水 70gを容量1リットルのガラスビーカーに仕込 み、ホモミキサーを用いて6,000rpmで撹拌混合したとこ ろ、増粘が認められたが、さらにそのままで2,000 npmで 撹拌を行ないながら水 285g を加え、これを300kg/cm² の高圧ホモジナイザーに通したところ、水性乳濁液(第 2成分-1)が得られた。との有効成分量は45.0重量%

【0036】(調製例5…第3成分-1の調製)で一(N-β-アミノエチル)アミノプロビルメチルジメトキシシラン500gを撹拌装置、滴下装置、温度計、湿流冷却器を付けた容量1リットルのガラスフラスコに仕込み、室温にて撹拌下に脱イオン水135gを30分間に渉って滴下し、滴下終了後、昇温しながら反応系を減圧し、生成したエタノールを留去した。ついで、55~60℃において30分間減圧操作を続けたのち、冷却するとともに常圧へもどして反応を終了させ、得られた加水分解縮合物105gを水595gを仕込んだ容量1リットルのガラスフラスコに室温にて投入し、30分撹拌したところ、この水溶液(第3成分-1)が得られた。このものの有効成分含有量は15.0重量%である。

【0037】(調製例6…第3成分-2の調製) アーアミノプロビルメチルジメトキシシラン500gを撹拌装置、滴下装置、温度計、還流冷却器を付けた容量1リットルのガラスフラスコに仕込み、室温にて撹拌下に脱イオン 水170gを30分間に渉って滴下し、滴下終了後、昇温しながら反応系を減圧し、生成したエタノールを留去し、55~60°Cにおいて30分間減圧操作を続けたのち、冷却するとともに常圧へもどして反応を終了させ、得られた加水分解縮合物105gを水595gを仕込んだ容量1リットルのガラスフラスコに室温にて投入し、30分撹拌したところ、この水溶液(第3成分-2)が得られた。このものの有効成分含有量は15.0重量%である。

【0038】(調製例7…第4成分-1の調製)式【化4】

 $CH_{2} = CH - SiO + CH_{3} CH_{3} CH_{3}$   $CH_{2} = CH - SiO + CH_{3} CH_{3} CH_{3}$   $CH_{3} = CH - CH_{3} CH_{3} CH_{3}$ 

で示される、粘度が10cSのメチルビニルシロキサン280g \*【化5】

で示される、粘度が 200cSのメチルハイドロジェンポリシロキサン 90gを容量 1 リットルのガラスピーカーに仕込み、ホモミキサーを用いて2,000rpmで撹拌混合したのち、ポリオキシエチレン(付加モル数=9モル)オクチルフェニルエーテル3g、水 70gを加えて6,000rpmで撹拌を継続したところ、転相が起り増粘が認められたが、さらにそのままで2,000rpmで撹拌を行ないながら水295gを加えたところ、〇/W型エマルジョンが得られた。

と式

【0039】ついで、このエマルジョンを撹拌装置の付いたガラスフラスコに移し、室温で撹拌下に塩化白金酸ーオレフィン錯体のトルエン溶液(白金含有量0.05%)1 qとポリオキシエチレン(付加モル数=9モル)オクチルフェニルエーテル1gの混合物を添加し、12時間反応を行ったところ、乳濁液(第4成分-1)が得られた。この乳濁液中の粒子の平均粒径をコールターカウンター(コールターエレクトロニクス社製)を用いて測定したところ4μmであり、この乳濁液の数gを室温乾燥したところ、弾性のある白色のゴム粉末が得られた。この有効成分含有量は50重量%である。

【0040】 (調製例8…第4成分-2の調製) 前記した調製例6 における0/W型エマルション作成時に使用したポリオキシエチレン (付加モル数=9 モル) オクチルフェニルエーテル3 g を 0.5 g としたほかは調製例6

と同様に処理したところ、乳濁液(第4成分-2)が得られたので、この分散液中の粒子の平均粒径をしらべたところ $13\mu$ mであり、この乳濁液の数gを風乾したところ、弾性のある白金のゴム粉末が得られた。この有効成分含有量は50重量%である。

【0041】実施例1~7

前記した調製例で得た第1成分〜第4成分を表1に示した配合組成で混合して表面処理剤組成物としての水性シリコーン組成物を調製し、これらをEPDM製スポンジゴム(厚さ2mm、硬度(JIS A) 36、比重0.63)の表面に刷毛で塗布し、150℃に調節した熱風循環式恒温槽内に2分間放置して表面処理を行ったところ、硬化皮膜の膜はそれぞれ1〜3μmの範囲内であった。

【0042】ついで、ことに得られた表面処理済みのスポンジゴムの摩耗試験を行ない、スポンジゴムの表面が削れるまでの摩擦回数を測定して耐摩耗特性の評価を行なうと共に、その動摩擦係数を測定してその表面平滑性の評価を行なったところ、つぎの表1に示したとおりの結果が得られ、これらはいずれも皮膜の密着性、耐摩耗性、表面平滑性についてすぐれた結果を示した。

[0043] (表1)

	15											
	実	施	<b>9</b> 1			1	2	3	4	Б	6	7
<b>5</b> C	第 1		<u> </u>	-	<del>-</del> <del>2</del> – 1	32.0	36.6	27.4	32.0	0	32.0	32.0
BC	20 J	NJ, 73	<u> </u>		<del>} - 2</del>	0	0	0	0	26. 7	0	0
	第	2 15	ب		- 1	8.0	5.3	10.7	5. 3	7.1	6.0	\$. D
合		成分			<del>9</del> – 1	8.0	5. 9	10.7	16.0	10.7	D	8.0
l_	, жэ с 	104.77	<u> </u>		$\frac{7}{8}-2$			0	0	0	8.0	0
=		成分	+		<del>20 - 1</del>	8.0	8.0	8,0	8. 0	8.0	8.0	0
	<b> </b> ~ `	* F44 77	<u> </u>		<del>2</del> - 2			0	0	0	0	6.0
3	⊢		*		<u>" -</u>	44.0	44.8	43.2	46.7	47.5	44.0	44.0
L	<u></u>	分比	<del>-</del> -	1	成 5	<del></del>	84	48	58	56	58	56
"	107 20	. ,,	第	2	成兒		13	24	12	16	18	18
ì			第	3	10 S	+	4	8	12	8	В	6
			200		皮多		20	20	20	20	20	20
序		# 1	<u>고</u> 프	<u></u>		4, 500	4, 500	4,000	2,000	2, 500	4,000	4,000
			<del>-</del>	(A		t 0.8	0. B	0, 5	D. 6	0.7	0.5	0.4

#### [0044]比較例1~6

前記した調製例で得た第1成分〜第4成分を表2に示した配合組成で混合して表面処理剤組成物としての水性シリコーン組成物を調製し、これらを用いて実施例と同じ方法でスポンジゴムの表面処理を行ない、得られた表面処理済みのスポンジゴムについての摩擦試験および動摩擦係数を測定したところ、つぎの表2に併記したとおりの結果が得られた。

【0045】すなわち、比較例1のように第1成分のシリコーンの粘度が低いもの、比較例5のように第1成分\*

\*の添加量が少ない場合、または比較例6のように第1成分の添加量が多い場合には、いずれも密着性、耐摩耗性、表面平滑性の乏しいものになること、また比較例2のように第4成分の添加量が少ないものでは表面平滑性の乏しいものになること、さらに比較例3のように第2成分の添加量が少ないもの、また比較例4のように第3成分の添加量が少ないものでは皮膜にべたつきがあり、実用に適さないものであることが確認された。

【0046】

	肚		較		91	1	ia.	$\Box$	1	2	3	4	5	6
<b>R</b> 2		1 /	栽	æ	第1	成	<del>9</del> -	1	0	40.0	32.0	32.0	4. 6	52.0
_		_ •	-	`	第1	成	<del>分</del> 一	3	37.8	0	0	0	0	0
合	第	2	:	成	B			1	8.0	9.8	0.2	10.7	13.8	1.3
#	第	3		成	9		_	1	8.0	10.7	32.0	0.4	41.3	4.0
_	第	4	•	成	分			1	8.0	0.2	8.0	8.0	12.0	1.2
$\widehat{\mathbf{g}}$	<del>                                     </del>				水	<u> </u>			88.7	38.3	27.8	48. 9	28. 9	41.5
相	効;	校 4	<del></del>		黟	1	成	n	56	70	56	56	8	91
"	~ '		•	_		2	成	Ð	18	22	0.5	24	31	3
					185	3	成	B	6	8	24	0.3	31	3
7					#5	4	成		20	0.6	20	20	90	3
•		鎍	_		ш-	_	(6		1,000	2.000	366	雑	500	100
				-		<u>~</u>	_	數	1.0	1.1	*	. 🔆	1.0	1.3

(註) 米べたつき大のため供献せず

#### [0047]

【発明の効果】本発明は水性シリコーン組成物に関するものであり、この組成物でコーティングされた物品にはその表面が耐摩耗性、表面平滑性の優れたものとなるので、これのものは自動車用ウエザーストリップ材料、〇-リング、ガスケット、各種パッキンなどのシール材料、ゴムホース材料として有用とされる。

#### 【図面の簡単な説明】

【図1】ゴム物品表面の耐摩耗性試験装置の斜視図を示 50

したものである。

【図2】動摩擦係数測定用サンブルの斜視図を示したものである。

【図3】ゴム物品表面の動摩擦係数測定装置の縦断面図 を示したものである。

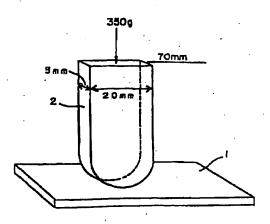
【符号の説明】

1…スポンジゴム

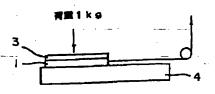
2…摺りガラス

3…銅板

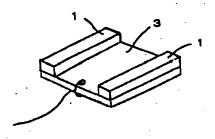
[図1]



[図3]



【図2】



# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

## **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

-
☐ BLACK BORDERS
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
FADED TEXT OR DRAWING
BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
□ other:

# IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.